8. W1944-02

THERMOSETTING ANISOTROPICALLY ELECTROCONDUCTIVE ADHESIVE

Patent number:

JP1113480

Publication date:

1989-05-02

Inventor:

FUJIWARA YOSHIO; ANDO TAKASHI; YAMADA

YUKIO

Applicant:

SONY CHEMICALS

Classification:

- international:

H05K3/32; H05K3/32; (IPC1-7): C08G59/50; C09J7/00;

C09J7/02

- european:

Application number: JP19870271293 19871027 Priority number(s): JP19870271293 19871027

Report a data error here

Abstract of JP1113480

PURPOSE:To obtain the title adhesive excellent in storage stability and film- forming property, by subjecting the curing agent to be used in an adhesive composition comprising a curing agent comprising a reaction product comprising an imidazole derivative with an epoxy compound, a filmforming resin composition containing an epoxy resin, a solvent and an electroconductive material to a specified treatment. CONSTITUTION:A curing agent composition is prepared by treating a curing agent comprising a reaction product of an imidazole derivative (e.g., imidazole) with an epoxy compound (e.g., bisphenol A glycidyl ether epoxy resin) with an isocyanate (e.g., tolylene diisocyanate) in a solvent used in forming a film (e.g., toluene). A filmforming resin composition containing 100 pts.wt. epoxy resin (e.g., bisphenol A type, liquid) curable with this curing agent and a resin (e.g., phenoxy resin) optionally added for improving the film-forming property is mixed with 15-70 pts.wt. said curing agent composition, a solvent (e.g., toluene) and 1-30 pts.vol. (per 100 pts.vol. film-forming resin composition) electroconductive material (e.g., carbon) to obtain the title adhesive.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

⑩ 日本国特許庁(IP)

⑩特許出願公開

⑫ 公 開 特 許 公 報 (A) 平1-113480

<pre>⑤Int Cl.⁴</pre>	識別記号	庁内整理番号		個公開	平成1年(198	9)5月2日
C 09 J 7/0 C 08 G 59/5	O JHM	6944-4 J A - 7602-4 I					
	1 0 1	A-1602-43					
C 09 J 7/0	2 JLH	6944—4 J	審査請求	未請求	発明の数	1	(全7頁)

の発明の名称 熱硬化型異方性導電接着剤

> 创特 願 昭62-271293

四出 願 昭62(1987)10月27日

②発 明者 藤 原 良 夫 東京都中央区日本橋室町1丁目6番3号 ソニーケミカル 株式会社内

⑫発 明 者 安 藤 尚 東京都中央区日本橋室町1丁目6番3号 ソニーケミカル 株式会社内

> 幸 男

⑫発 明 者 田 東京都中央区日本橋室町1丁目6番3号 ソニーケミカル Щ

株式会社内

ソニーケミカル株式会 ①出 顖 人 東京都中央区日本橋室町1丁目6番3号

社

70代 理 人 弁理士 小池 晃 外2名

明細毒

1. 発明の名称

然硬化型異方性導電接着剤

2. 特許請求の範囲

イミダゾール誘導体とエポキシ化合物との反応 生成物よりなる硬化剤と、該硬化剤によって硬化 されるエポキシ樹脂を含むフィルム形成性樹脂組 成物と、核フィルム形成性樹脂組成物を溶解する 溶剤と、導電性材料とからなる接着剤組成物が成 腹されてなり、上記硬化剤は成膜時に使用する溶 剤中でイソシアナート化合物により処理されてい ることを特徴とする熱硬化型異方性導電接着剤。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は接着性のフィルム中に導電性材料が分 散されてなり、電子部品の組立て等において熱圧 者により対向する配線パターン等を接続する際等 に用いられる熱硬化型異方性導電接着剤に関する。

〔従来の技術〕

たとえば電子部品の組立て等に使用される接着 剤として、異方性導電接着剤が提案されている。 従来のこの種の接着剤としては、スチレン・ブタ ジエン・ゴム (SBR) 系、ポリエステル系。エ ポキシ系あるいは紫外線硬化型の熱可塑性樹脂中 にカーボン粒子、カーボン・ファイバー、あるい はニッケル、銅、金、銀、ハンダ等の金属粒子ま たは合金粒子を分散させたものが実用化されてい **5.**

(発明が解決しようとする問題点)

ところが、上述のような熱可塑性樹脂は温度が 上昇すると分子運動による導通抵抗の変化が大き く、異方性導電接着剤とされた場合に安定した接 着性が得られないという欠点を有している。

特にエポキシ樹脂を使用した場合には、硬化速 度が遅く、熱圧着後に再び硬化工程(アフターキ

ュア)を要するという問題がある。このエポキシ 樹脂については硬化速度の早いものも提案されて いるが、一方で低温保存を要する等の取扱い上の 問題が生じている。また、エポキシ樹脂を主成分 とすると、フィルム化された場合の強度が不足し てシール抜きやスリット加工を行う際にフィルム の伸びや割れが発生したり、また剝離紙上へ墜布 する際に墜布ムラや流れが発生する等の成膜上の 問題も生じている。

また、紫外線硬化型の樹脂を使用した場合は、 フィルム化が困難であり、また併用する材料にも 紫外線透過性が求められる等の制約がある。

そこで本発明は、上述のような問題点を解決して保存安定性および成膜性に優れる熱硬化型異方性導電接着剤の提供を目的とする。

(問題点を解決するための手段)

本発明者らは、上述の問題点を解決するために 検討を重ねた結果、イミダゾールーエポキシ系化 合物を硬化剤として使用し、該硬化剤を接着剤を

上式においては、2 - メチルイミダゾールとピスフェノールAのグリシジルエーテル型エポキシ 樹脂とを反応させて化合物 (1) を得ているが、 一般には次のような物質が使用される。

まず上記イミダゾール誘導体とは、たとえばイミダゾール化合物、イミダゾール化合物のカルボン酸塩、およびイミダゾール化合物とエポキシ化合物の付加物あるいはイミダゾール化合物のカルボン酸塩との付加物を指すものであり、次の一般式

ここで、イミダゾール誘導体とエポキシ化合物 との反応生成物でありかつイソシアナート化合物 で予め処理された粉末状の硬化剤は、既に特開昭 60-99179 号公報に開示されており、たとえば次 式のような反応により得られるものである。

(ただし、R」は水素原子、カルバモイルアルキル基、シアノアルキル基、カルボキシアルキル基。 ジアミノー3ートリアジルアルキル基を示し、好ましくは水素原子である。R。は水素原子、アルキル基を示し、R。は水素原子、アルキル基を示し、R。は水素原子、アルキル基を示し、R。は水素原子、アルキル基を示す。)で表される化合物である。たとえばイミダゾール、2ーメチルイミダゾール、2ーエチルイミダゾール、2ーイソプロピルイミダゾール、2ーフェニルイミダゾール、2ードデシルイミダゾール等が学げられる。好ましくは2ーメチルイミダゾールである。

また上記イミダゾール化合物のカルボン酸塩としては、酢酸塩、乳酸塩、サリチル酸塩、安息香酸塩、アジピン酸塩、フタル酸塩、クエン酸塩、酒石酸塩、マレイン酸塩、トリメリト酸塩等が使用できる。

また上記イミダゾール化合物がエポキシ化合物 と付加物を形成する場合、該エポキシ化合物とし てはモノエポキシ化合物あるいはポリエポキシ化 合物のいずれも使用することができる。モノエポ キシ化合物としてはたとえばブチルグリシジルエ ーテル、ヘキシルグリシジルエーテル、フェニル グリシジルエーテル, p-キシリルグリシジルエ ーテル、グリシジルアセテート、グリシジルブチ レート、グリシジルヘキソエート、グリシジルベ ンゾエート等が挙げられる。またポリエポキシ化 合物としては、たとえばピスフェノールAのグリ シジルエーテル型エポキシ樹脂、グリセリンのグ リシジルエーテル型エポキシ樹脂。ポリアルキレ ンオキシドのグリシジルエーテル型エポキシ樹脂。 オキシ安息香酸のグリシジルエステルエーテル型 エポキシ樹脂、ダイマー酸のグリシジルエステル 型エポキシ樹脂、フェノールノポラックのグリシ ジルエーテル型エポキシ樹脂、臭素化ピスフェノ ールAのグリシジルエーテル型エポキシ樹脂。ビ スフェノールドのグリシジルエーテル型エポキシ 樹脂、ポリブタジェンを過酢酸でエポキシ化した 脂環型エポキシ樹脂等が挙げられる。好ましくは

ピスフェノールAのグリシジルエーテル型エポキ シ樹脂である。

上述のようなイミダゾール誘導体とエポキシ化合物との反応生成物は、一般に粉末化されて硬化剤として使用される。しかし、この化合物(1)をそのまま硬化剤として使用すると、その分子のに存在する水酸基によってフィルム形成のある。な性を着剤としての取り扱い性および性能がはなわれる。そこで、上記化合物(1)に新華剤としての取り扱い性のでは、では、一般ではなわれる。というなか、では、ないのないでは、ないのように表もない。というないのように表される。

(以下余白)

この反応は通常、化合物(1)を粉末化した後、 これを溶解しない溶剤中で行われる。したがって、 不活性化される水酸基は粉末の表面に存在する分 のみである。

上記イソシアナート化合物としては、たとえばフェニルイソシアナート、トリルイソシアナート 等のモノイソシアナート化合物、テトラメチレンジイソシアナート、ヘキサメチレンジイソシアナート、トリレンジイソシアナート、キシリレンジイソシアナート、トリレンジイソシアナート、イソプロピリデンシクロヘキシルイソシア ナート、リジンイソシアナート、トリレンジイソシアナートとトリメチロールプロパンの付加物、トリレンジイソシアナートとポリストとポリエチレングリコールの付加物、トリレンジイソシアナートとポリプロピレングリコールの付加物、ベキサメチレンジイソシアナートとポリステナートとポリマー等のポリイソシアナートに設ましい。 なからトリレンジイソシアナートおよびジフェニルメタンイソシアナートが特に望ましい。

この際のイソシアナート化合物の使用量は硬化 剤 100重量部に対して0.01~15重量部とする。上 記使用量が0.01重量部未満では溶剤に対する安定 性が不足し、また15重量部より多い場合には加熱 時の硬化性が著しく低下する。

またこの時の溶剤としては、キシレン、トルエン、シクロヘキサン、ヘキサン等の無極性溶剤、 あるいは上記無極性溶剤とメチルエチルケトン、 酢酸エチル等の極性溶剤との混合溶剤を使用する ことができる。上記混合溶剤を使用する場合、極 性溶剤の混合比は50%以下とすることが望ましい。

上記溶剤は、接着剤を調製し成膜するために使用される溶剤と同一であるので、イソシアナート処理を行った後、ただちにこの溶剤系に後述のエボキシ樹脂やフィルム形成性樹脂を添加して接着剤組成物を調製することができる。しかし、残存するイソシアナート化合物による影響等を避けたいときには、イソシアナート処理された硬化剤をいったん上記溶剤系から分離し、改めて新しい。ただしこの場合は、硬化剤を添加しても良い。ただしこの場合は、硬化剤を完全に乾燥させないことが肝要である。

なお、硬化剤としては予めイソシアナート化合物により処理されたものも市販されているのでこれを使用しても良いが、この場合にも、実際に接着剤を調製し成膜するための溶剤系で再度イソシアナート処理を行う必要がある。

次に上記硬化剤により硬化されるエポキシ樹脂 としては、前述のイミダゾール誘導体の説明にお いてポリエポキシ化合物として列挙したものがい

また上記導電性材料としては、カーボン・ファイバー、あるいはニッケル、鋼、金、銀、ハング等の金属粒子または合金粒子の食品を設けたもの等が使用できる。これらの導電材料は、個々の粒子あががはファイバーが分散した状態で存在する必要ががある。なでは材料の添加量は、フィルム形成性樹脂組成物 100容量部に対して1~30容量部に投資する。これらの材料は種類するで、の財料は種類するで、の財料は種類するとで、企業が大幅に異なるので、重量部に換算することで、ルム形成性樹脂組成物100 重量部に換算することになる。しかし概して1 重量部未満では導通がでになる。しかし概して1 重量部未満では導通がくなる。

〔作用〕

本発明においては、イミダゾール誘導体とエポキシ化合物との反応生成物よりなる粉末状の硬化 剤が、実際にフィルム形成性樹脂組成物を溶解し ずれも使用可能である。

この際の硬化剤の添加量は、エポキシ樹脂100 重量部に対して15~70重量部であることが望まし く、上記範囲より硬化剤が少ないとエポキシ樹脂 を十分に硬化することができず、また上記範囲よ り硬化剤が多いと硬化が過度に進行してフィルム 化された場合の安定性がかえって低下する。

上記エポキシ樹脂は、さらにその成膜性を改善する目的で他のフィルム形成性の樹脂と配合されてフィルム形成性樹脂組成物とされる。このフィルム形成性の樹脂としては、ウレタン・ポリエステル、フェノキシ樹脂、アクリルゴム、スチレンーブタジエンゴム(NBR)等が挙げられ、特にフェノキシ樹脂が好ましい。エポキシ樹脂とフェノキシ樹脂を混合する場合、両者の混合比は95:5から10:90の範囲であることが好ましい。エポキシ樹脂が多すぎると終圧者により導通抵抗の上昇を招き、またフェノキシ樹脂が多すぎると接着性の劣化を招き易い。

て熟硬化型異方性導電接着剤を調製するための溶剤中でイソシアナート化合物により処理される。このとき、上記粉末状の硬化剤は溶剤中で膨潤し、粒子内部の活性水酸基が表面付近に露出するが、この活性水酸基は溶剤中に存在するイソシアナート化合物により直ちに不活性化されるため、エポキシ樹脂を硬化させることがない。したがって、コーティング前に接着剤組成物が増粘・硬化したり、貯蔵安定性および取扱い性が向上する。

上述のようなイソシアナート処理は、予めイソシアナート処理され乾燥状態で市販されている硬化剤を購入して使用する場合にも有効である。それは、予めイソシアナート処理されていても、いったん乾燥されてから再び溶剤中に投入されると新たな活性水酸基が表面に露出してくる虚れがあり、これを不活性化する必要が生ずるからである。

さらに本発明においては、エポキシ樹脂に加えてフィルム形成性の樹脂、特にフェノキシ樹脂が配合されているため、エポキシ樹脂を単独に使用した場合に比べてフィルム強度やコーティング性

が改善される。

(実施例)

以下、本発明の好適な実施例について説明する。

実施例1および実施例2

本実施例は、硬化剤としてイミダゾール化合物とエポキシ化合物との反応生成物の表面をイソシアナート化合物で処理した粉末状の硬化剤(商品名:H X 3741. 旭化成社製)、上記硬化剤を溶剤中でイソシアナート処理するためのトリレンジインテナート(商品名:B - 80, 住友バイエルウレタン社製)、上記硬化剤によって硬化されるエポキシ樹脂としてスフェノールA型固形エポキシ樹脂(商品名:エピコート828、油化シェル社製)、該エポキシ樹脂に配合される樹脂としてフォーシ樹脂(商品名:Y P 50、東部化成社製)、導電性材料としてハンダ粉末あるいはニッケル粉末を使用した熱硬化型異方性導電接着剤の例である。

第1表

実施例/比較例 成 分	実施例1	実施例2	比 較 例 1	比 較 例 2
エダキッ樹脂 (エビコート 828)	30	80	5	99
フェノキシ 樹脂 (YP 50)	70	20	95	1
B-80処理硬化剂 (HX3741)	14	14	5.6	
n># 粉末 (粒径20 µ以下)	30		30	30
こっかお粉末(インコニックお #123)		30		

この表中、導電性材料はハンダ粉末、ニッケル 粉末の場合共に30重量部と記載されているが、これは容量部に換算するといずれも3.4 容量部に相 当する。

比較例1および比較例2

上述の実施例に対する比較として、まず比較例 1ではエポキシ樹脂とフェノキシ樹脂の配合比が 適正範囲外にある例を、比較例2では上記配合比 が同様に適正範囲外でありかつ硬化剤を含有しな まず、100 gの硬化剂 H X 3741. 3 gのトリレンジイソシアナートB - 80およびトルエンを混合し、固形分80%の混合物を調製した。この混合物をスリーワン・モーターを使用して常温で30分間、均一になるまで撹拌した。 さらに撹拌を続けながら上記混合物を40℃に加温し、その温度に24時間保って硬化剤 H X 3741とトリレンジイソシアナートB - 80を反応させ、硬化剤組成物を調製した。この反応により、溶剤が添加されたために新たに硬化剤 H X 3741の表面に移出してきた活性水酸基が、トリレンジイソシアナートB - 80により不活性水丸ある

次に、第1 表に示す組成にしたがって上記硬化 剤組成物をエポキシ樹脂、フェノキシ樹脂および 導電性材料と混合し、接着剤組成物を調製した。 表中の数字はすべて重量部を表す。

なおこの表には、後述の比較例1および比較例 2における組成も併せて示してある。

い例をそれぞれ示す。これら各比較例における接着別組成物の組成も第1表に併せて示す。

以上、実施例1.2 および比較例1 において調製された各接着剤組成物を、シール抜きにより幅40 mm のテープ状の剝離紙の上に長手方向に並ぶ多数の平行な矩形のフィルム状接着剤として形成した。このとき、各矩形のフィルム状接着剤の面積は2 mm ×30 mm, 厚さは乾燥後において30 μとなるようにし、その両端は上記テープの縁から5 mm 後退し、また各フィルム状接着剤の間隔は5 mm となるようにした。

これらのフィルム状接着剤を用いて、フレキシブル・プリント配線板上に形成された網配線と、透明電極となるインジウム・スズ酸化物を全面に被者したガラス板(以下ITO被者ガラス板と称する。)とを接着する実験を行った。このときの網配線は、125μm 厚のポリイミド・シートの上に厚さ35μm, 間隔0.2 mmで120 本パターン形成したものを使用した。まず、上記フィルム状接着

剤と上記調配線とを仮圧着し、続いて上記!TO 被着ガラス板と温度165 で、圧力 45 kg/cm²、圧 看時間20秒の条件で本圧着した。この状態でさら に80で(30秒間)と一30で(30秒間)の間の熱サ イクルによる加速エージングを行い、導通抵抗の 変化を調べた。

ところで、上述の実施例にかかるフィルム状接着剤は熱硬化型異方性導電接着剤であるが、これらに対する比較として、典型的な熱可塑性異方性導電接着剤であるCP2132(S.C.C.社製)についても同様に導通抵抗の変化を調べた。ただし、本圧着の条件は温度165 ℃,圧力 45 kg/cm², 圧者時間15秒とした。

これらの結果を第1図に示す。図中、縦軸は導 通抵抗(Ω)を、機軸は熱サイクルの反復回数 (回)をそれぞれ衷す。また、黒丸(●)のプロットは実施例1.白丸(○)のプロットは実施例 2.黒三角(▲)のプロットは比較例1.白三角 (△)のプロットはCP2132を使用した場合にそれぞれ対応する。

(発明の効果)

従来、熱可塑性樹脂をベースとする異方性導電 接着剤においては導通抵抗の変化が大きく、一方、 熱硬化性樹脂をベースとする異方性導電接着剤に おいては導通抵抗の変化は少ないが硬化速度が遅 かったり貯蔵安定性に劣る等の問題点があった。

本発明においては、イミダゾール誘導体とエポキシ化合物との反応生成物よりなる粉末状の硬化剤を実際に接着剤を調製するための溶剤中でイソシアナート化合物を用いて処理したものが使用される。これにより、調製される接着剤の常温における安定性が向上するとともに、熱可塑性樹脂であるエポキシ樹脂を使用しながらも熱圧着後の導が得られた。さらに、成膜性を改善するためにプロルム形成性に優れた他の樹脂、特にフェルと化のシール抜き性やコーティング性にも優れている。

この図によると、実施例 1 および実施例 2 にかかるフィルム状接着剤は熱サイクルの反復によってもほとんど導通抵抗の変化を示さず、熱可塑性異方性接着剤である C P 2132 の挙動とは対照的である。しかし、フェノキシ樹脂の配合量が多すぎる比較例 1 は C P 2132 と類似した挙動を示し、このフィルム状接着剤が熱硬化性よりは熱可塑性に近い性質を有していることを示している。

上記実施例1および実施例2にかかるフィルム 状接着剤については、さらに40℃のオープン中で 60日間にわたるエージングを行ったが、上記の導 通抵抗は変化せず、極めて信頼性の高いフィルム 状接着剤であることがわかった。

また、上記各フィルム状接着剤のシール抜き性を調べたところ、実施例 1. 実施例 2. 比較例 1 にかかる各フィルム状接着剤および C P 2132については良好であったが、比較例 2 についてはフィルム強度が不足し、不要部分の除去を行うことができなかった。

4. 図面の簡単な説明

第1図は本発明の実施例および比較例にかかる フィルム状接着剤の熱サイクルによる導通抵抗の 変化を示す特性図である。

 特許出願人
 y=-7*xh 株式会社

 代理人
 弁理士
 小泡
 晃

 同
 田村榮一

 同
 佐藤



